

ABSORBENT ARTICLE

Patent number: JP8052203
Publication date: 1996-02-27
Inventor: HANAOKA KOJI; DOI HIROKO; MIYANAGA SEIICHI;
KONNO TAKESHI
Applicant: KAO CORP
Classification:
- international: A61L15/60; A61F13/46; A61F5/44; C08K5/00;
C08L101/14
- european:
Application number: JP19950144393 19950612
Priority number(s): JP19940129323 19940610; JP19950144393 19950612

[Report a data error here](#)

Abstract of JP8052203

PURPOSE: To provide an absorbent article which is capable of suppressing the lowering in body fluid holdability of an absorber contg. a highly water absorbent polymer with lapse of time and has excellent absorbing characteristic. **CONSTITUTION:** This absorbent article has a liquid permeable top sheet, a liquid impermeable back sheet and the absorber contg. the highly water absorbent polymer arranged between these two sheets. The absorber contains a chelate agent compd. which has a part capable of forming Cu ions and chelate and has the solubility of the Cu salt in a physiological salt soln. of 25 deg.C of <=0.01wt.%. The content ratio of this chelate agent compd. is specified to 0.0001 to 30 pts.wt. per 100 pts.wt. highly water absorbent polymer.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平8-52203

(43) 公開日 平成8年(1996)2月27日

(51) Int.Cl. [*]	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
A 61 L 15/60				
A 61 F 13/46				
5/44	H 7108-4C			
			A 61 F 13/ 18 307 A	
			A 41 B 13/ 02 D	
			審査請求 未請求 請求項の数 8 OL (全 14 頁) 最終頁に続く	

(21) 出願番号 特願平7-144393

(22) 出願日 平成7年(1995)6月12日

(31) 優先権主張番号 特願平6-129323

(32) 優先日 平6(1994)6月10日

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(71) 出願人 000000918

花王株式会社

東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号

(72) 発明者 花岡 幸司

栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会

社研究所内

(72) 発明者 土井 拓子

栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会

社研究所内

(72) 発明者 宮永 清一

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研

究所内

(74) 代理人 弁理士 羽鳥 修 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 吸収性物品

(57) 【要約】

【目的】 高吸水性ポリマーを含有する吸収体の経時的な体液保持性の低下が抑制され、吸収特性に優れた吸収性物品を提供すること。

【構成】 液透過性のトップシートと、液不透過性のバックシートと、これら両シート間に配置された高吸水性ポリマーを含有する吸収体とを備える吸収性物品において、上記吸収体が、Cuイオンとキレートを形成し得る部位を有し且つ25°Cの生理食塩水中におけるCu塩の溶解度が0.01重量%以下であるキレート剤化合物を含有しており、該キレート剤化合物の含有割合が、該高吸水性ポリマー100重量部に対して0.0001~30重量部である吸収性物品。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 液透過性のトップシートと、液不透過性のバックシートと、これら両シート間に配置された高吸水性ポリマーを含有する吸收体とを備える吸收性物品において、

上記吸收体が、Cuイオンとキレートを形成し得る部位を有し且つ25°Cの生理食塩水中におけるCu塩の溶解度が0.01重量%以下であるキレート剤化合物を含有しており、該キレート剤化合物の含有割合が、該高吸水性ポリマー100重量部に対して0.0001~30重量部である吸收性物品。

【請求項2】 上記キレート剤化合物の、Cuイオンとの25°Cにおけるキレート安定度定数の常用対数値(pKCu)が3以上である、請求項1記載の吸收性物品。

【請求項3】 上記キレート剤化合物が、炭素原子数6以上の飽和又は不飽和炭化水素基からなる疎水部と、カルボン酸基、スルホン酸基、水酸基及びリン酸基から成る群から選択される少なくとも1つの基を有する親水部とからなる、請求項1又は2記載の吸收性物品。

【請求項4】 上記キレート剤化合物が、多価カルボン酸誘導体、ヒドロキシカルボン酸誘導体、イミノジ酢酸誘導体、有機酸アミド誘導体、N-アシル化アミノ酸誘導体、リン酸エステル誘導体、ホスホン酸誘導体又は多価ホスホン酸誘導体である、請求項3記載の吸收性物品。

【請求項5】 上記キレート剤化合物が、クエン酸モノアルキルアミド、クエン酸モノアルケニルアミド、クエン酸モノアルキルエステル、クエン酸モノアルケニルエステル、アルキルマロン酸、アルケニルマロン酸、N-アシル化グルタミン酸、N-アシル化アスパラギン酸、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸、N-アルケニル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸、モノアルキルリン酸エ斯特ル、モノアルケニルリン酸エ斯特ル又はそれらのアルカリ金属塩若しくはアルカリ土類金属塩である、請求項4記載の吸收性物品。

【請求項6】 上記キレート剤化合物が、β-ジケトン誘導体である、請求項1又は2記載の吸收性物品。

【請求項7】 上記キレート剤化合物が、トロボロン誘導体である、請求項1又は2記載の吸收性物品。

【請求項8】 上記吸水性ポリマーが、カルボキシル基若しくはその塩を有する高分子化合物の部分架橋体又は多糖類の部分架橋体である請求項1~7の何れかに記載の吸收性物品。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、幼児用、大人用あるいは失禁者用の使い捨ておむつ、又は婦人用の生理用ナプキン等の吸收性物品に関する。

【0002】

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】 幼児

用、大人用あるいは失禁者用の使い捨ておむつ、又は婦人用の生理用ナプキン等の吸收性物品における吸收体としては、近年、綿、バルブ、紙等の繊維質材料に高吸水性ポリマーを複合化したものが用いられている。また、最近では、携帯性や装着性の観点から、これらの吸收性物品をコンパクト化することが要求されており、その結果高吸水性ポリマーの含有割合を高くしてコンパクト化した吸收性物品も数多く上市されてきている。

【0003】 しかしながら、これらの高吸水性ポリマーを含有する吸收体を用いた従来の吸收性物品、特に該高吸水性ポリマーの含有割合を高くした吸收性物品では、尿、経血、汗等の体液を吸収した後、該体液が含有するL-アスコルビン酸(塩)等のラジカル発生種の作用により、体液を吸収した高吸水性ポリマーの膨潤ゲルが経時的に劣化、分解し、結果として、吸收体の体液保持性が経時に低下して液漏れが起り、布団、シーツ、衣服等を体液で汚したり、また、吸收体に体重がかかったときに生じる液戻りが多くなり、装着中の快適性が損なわれることがあった。

【0004】 また、上記ラジカル発生種による高吸水性ポリマーの分解反応は含水状態下、特に空気雰囲気下で2種以上の酸化数をとり得る鉄や銅などの遷移金属イオンが共存する水溶液中又は含水状態下で顕著である。

【0005】 上述の通り、従来の吸收体に高吸水性ポリマーを用いた吸收性物品では、吸收体の体液保持性が経時に低下して、液戻りが多くなりかつ液漏れも起こしやすいという問題点があり、高吸水性ポリマーを含有する吸收体の経時的な体液保持性の低下がなく、体液吸収特性に優れる吸收性物品が要望されている。

【0006】 そこで、吸收体中の高吸水性ポリマーが体液を吸収して形成される膨潤ゲルの経時の劣化、分解を抑制し、吸收体の体液保持性を経時に安定にするための種々の方法が提案されており、例えば上記膨潤ゲルの安定化剤として、特開昭63-272349号公報、特公平5-34383号公報、特開平2-255804号公報、特開平3-179008号公報に含硫酸還元剤、含酸素還元性無機塩、水溶性連鎖移動剤等を用いる方法が報告されているが、これらの方法でも未だ十分な効果が得られてはおらず、また、上記安定化剤はいずれも悪臭を発生したり、皮膚刺激/アレルギー誘因物質であるため、人体との接触が起りうる吸收性物品に用いるには安全性等に問題があった。

【0007】 従って、本発明の目的は、高吸水性ポリマーを含有する吸收体の経時的な体液保持性の低下が抑制され、吸収特性に優れた吸收性物品を提供することにある。

【0008】

【課題を解決するための手段】 本発明者等は、上記問題を解決すべく、鋭意検討を重ねた結果、特定のキレート剤化合物を、高吸水性ポリマーを有する吸收体に含有さ

せた吸収性物品が、上記目的を達成し得ることを知見した。

【0009】本発明は、上記知見に基づいてなされたものであり、液透過性のトップシートと、液不透過性のパックシートと、これら両シート間に配置された高吸水性ポリマーを含有する吸収体とを備える吸収性物品において、上記吸収体がCuイオンとキレートを形成し得る部位を有し且つ25℃の生理食塩水中におけるCu塩の溶解度が0.01重量%以下であるキレート剤化合物を含有しており、該キレート剤化合物の含有割合が、該高吸水性ポリマー100重量部に対して0.0001~30重量部である吸収性物品を提供するものである。

【0010】以下、本発明の吸収性物品についてさらに詳細に説明する。本発明の吸収性物品は、液透過性のトップシートと、液不透過性のパックシートと、これら両シート間に配置された高吸水性ポリマーを含有する吸収体とを備え、該高吸水性ポリマーを含有する吸収体がCuイオンとキレートを形成し得る部位を有し且つ25℃の生理食塩水中におけるCu塩の溶解度が0.01重量%以下であるキレート剤化合物を含有しており、該キレート剤化合物の含有割合が、該高吸水性ポリマー100重量部に対して0.0001~30重量部であることを特徴とする。

【0011】尚、上記吸収体としては、親水性纖維を主たる材料とするものであり、該親水性纖維としては、解纖バルブ、セルロース系纖維、あるいは、熱可塑性纖維を親水化した纖維等が好ましく挙げられ、一般的の吸収性物品の吸収体に用いられるものも特に制限されずに使用可能である。

【0012】本発明において、上記吸収体が含有する上記高吸水性ポリマーとしては、通常吸収性物品に用いられるものであれば特に制限されないが、例えば、カルボキシル基若しくはその塩を有する高分子化合物の部分架橋体又は多糖類の部分架橋体が特に好ましく用いられる。上記カルボキシル基若しくはその塩を有する高分子化合物の部分架橋体としては、例えば、ポリアクリル酸塩架橋体、ポリ(ビニルアルコール/アクリル酸塩)共重合体架橋体、澱粉-アクリル酸塩グラフト共重合体(架橋体)及びポリビニルアルコール-ポリ無水マレイン酸塩グラフト共重合体架橋体等が挙げられる。多糖類の部分架橋体としては、例えば、カルボキシメチルセルロース塩架橋体等が挙げられる。また、「ポイズSA-20」商品名、花王株式会社製、「ダイヤウエット」商品名、三菱油化製、等の市販品を用いることもできる。なお、これら高吸水性ポリマーは、各々単独で使用してもよく又は2種以上を組み合わせて使用してもよい。

【0013】また、本発明に用いられる上記吸収体における上記親水性纖維と上記高吸水性ポリマーとの配合割合(上記高吸水性ポリマーの含有割合)は、好ましくは親水性纖維1~99重量部に対して、高吸水性ポリマー

99~1重量部、更に好ましくは親水性纖維80~40重量部に対して、高吸水性ポリマー20~60重量部である。

【0014】上記吸収体の構造は特に限定されないが、該構造としては、例えば、上記高吸水性ポリマーを上記親水性纖維からなる吸収紙や不織布の間に挟持させた構造や、上記高吸水性ポリマーと解纖バルブとを混合した後、シート状に形成した構造等が挙げられる。

【0015】本発明において用いられるキレート剤化合物は、Cuイオンとキレートを形成し得る部位を有し且つ25℃の生理食塩水中におけるCu塩の溶解度が0.01重量%以下である。ここで、「Cuイオンとキレートを形成し得る部位」とは、一般に錯体化学の分野で配位子として作用すると考えられているような化合物中ににおいて、金属イオンと配位結合を形成し得る配位座を意味する。また、本発明における「溶解度」とは、25℃において生理食塩水に上記キレート剤化合物のCu塩を添加し、30分間攪拌しながら溶解させた後に、溶液が透明となるような該キレート剤化合物のCu塩の最大添加量(重量)を溶液の重量で除した濃度(重量%)を意味する。

【0016】上記キレート剤化合物は、従来高吸水性ポリマーの安定化剤として用いられてきた添加剤に比して、高吸水性ポリマーが体液を吸収して形成される膨潤ゲルの該体液中のL-アスコルビン酸等のラジカル発生種による分解/劣化抑制能が格段に高いものである。上記キレート剤化合物の吸収体への含有割合は、上記高吸水性ポリマー100重量部に対して0.0001~30重量部、好ましくは0.01~10重量部、更に好ましくは0.01~5重量部である。上記含有割合が、0.0001重量部未満であると、上記キレート剤化合物による効果は発現せず、また30重量部を超えて用いても効果の向上が無く、吸収体の物性等を損なう傾向にあるので上記範囲内とするのが好ましい。

【0017】上記キレート剤化合物は、Cu²⁺イオン又はCu⁺イオンとの25℃におけるキレート安定度定数の常用対数値(pK_{Cu})が3以上であることが特に好ましい。pK_{Cu}が3未満では、高吸水性ポリマーを含有する吸収体を備える吸収性物品における経時的な体液保持性の低下等の効果が発現しない場合があるので、上記の値以上とすることが好ましい。

【0018】また、本発明において用いられるキレート剤化合物は、下記の3つの群から選択されることが好ましい。

(1) 第1の群：炭素原子数6~30の飽和又は不飽和炭化水素基からなる疎水分と、カルボン酸基、スルホン酸基、水酸基及びリン酸基から成る群から選択される少なくとも1つの基を有する親水部とからなる化合物。

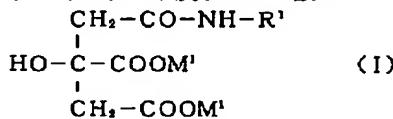
(2) 第2の群：β-ジケトン誘導体。

(3) 第3の群：トロボロン誘導体。

本発明においては、上記3つの群のうちの何れか1つの群から選択される化合物の1種又は2種以上を用いることができ、また、上記3つの群のうちの少なくとも2つの群からそれ respective 選択される化合物の1種又は2種以上を組み合わせて用いることもできる。更に、これら3つの群から選択されるキレート剤化合物のpKCuが約3以上であることもまた好ましい。

【0019】上記第1の群に属するキレート剤化合物は、炭素原子数6~30(好ましくは12~22)の飽和又は不飽和炭化水素基からなる疎水部と、カルボン酸基、スルホン酸基、水酸基及びリン酸基から成る群から選択される少なくとも1つの基を有する親水部とからなる。飽和炭化水素基としては、直鎖若しくは分枝アルキル基又はシクロアルキル基等が挙げられ、不飽和炭化水素基としては、直鎖若しくは分枝アルケニル基又はフェニル基等が挙げられる。そのような基を有するキレート剤化合物としては、例えば、多価カルボン酸誘導体、ヒドロキシカルボン酸誘導体、イミノジ酢酸誘導体、有機酸アミド誘導体、N-アシル化アミノ酸誘導体、リン酸エステル誘導体、ホスホン酸誘導体及び多価ホスホン酸誘導体並びにそれらのアルカリ金属塩及びアルカリ土類金属塩等が挙げられるが、これらの例示に限定されるものではない。

【0020】多価カルボン酸誘導体としては、アルキルマロン酸及びアルケニルマロン酸並びにそれらの塩等を挙げることができる。ヒドロキシカルボン酸誘導体としては、クエン酸モノアルキルエステル及びクエン酸モノアルケニルエステル並びにそれらの塩等を挙げができる。イミノジ酢酸誘導体としては、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びN-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸並びにそれらの塩等を挙げることができる。有機酸アミド誘導体としては、クエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モ*



(式中、R'は炭素原子数6~30のアルキル基又はアルケニル基を表し、M'は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン又は水素を表す。)

【0024】上記クエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モノアルケニルアミド並びにそれらの塩は、公知の方法によって合成することができる。例えば、アミンとクエン酸の脱水縮合を完全に行わせしめて得られるイミンを加水分解、中和して得られる。一般式(I)におけるR'の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあつたクエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モノアルケニルアミド並びにそれらの塩を得ることができるが、R'の炭素原子数が30を超えると水溶性が著しく悪くな

* ノアルケニルアミド並びにそれらの塩等を挙げることができる。N-アシル化アミノ酸誘導体としては、N-アシル化グルタミン酸及びN-アシル化アスパラギン酸並びにそれらの塩等を挙げることができる。リン酸エステル誘導体としては、モノアルキルリン酸エ斯特ル及びモノアルケニルリン酸エ斯特ル並びにそれらの塩等を挙げができる。ホスホン酸誘導体としては、アルキルホスホン酸及びアルケニルホスホン酸並びにそれらの塩やフェニルホスホン酸及びその塩等を挙げることができる。そして、多価ホスホン酸誘導体としては、アルキレンビス(ニトリロジメチレン)テトラホスホン酸及びその塩等を挙げができる。

【0021】これらのうち、就中クエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モノアルケニルアミド並びにそれらの塩、クエン酸モノアルキルエ斯特ル及びクエン酸モノアルケニルエ斯特ル並びにそれらの塩、アルキルマロン酸及びアルケニルマロン酸並びにそれらの塩、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びN-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸並びにそれらの塩、N-アシル化グルタミン酸並びにそれらの塩、モノアルキルリン酸エ斯特ル及びモノアルケニルリン酸エ斯特ル並びにそれらの塩がキレート剤化合物として好ましく用いられ、特に、クエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モノアルケニルアミド並びにそれらの塩、クエン酸モノアルキルエ斯特ル及びクエン酸モノアルケニルエ斯特ル並びにそれらの塩等のクエン酸誘導体は、高吸水性ポリマーの安定化効果が高いので一層好ましい。

【0022】上記クエン酸モノアルキルアミド及びクエン酸モノアルケニルアミド並びにそれらの塩は、好ましくは下記一般式(I)で表される。

【0023】

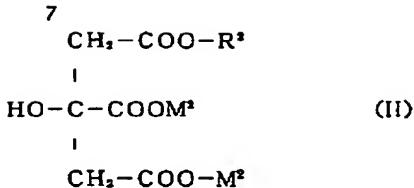
【化1】

り、R'の炭素原子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。R'の炭素原子数は、更に好ましくは12~22である。

【0025】上記クエン酸モノアルキルエ斯特ル及びクエン酸モノアルケニルエ斯特ル並びにそれらの塩は、好ましくは下記一般式(II)で表される。

【0026】

【化2】



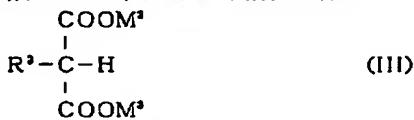
(式中、 R^2 は炭素原子数6～30のアルキル基又はアルケニル基を表し、 M^2 は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン又は水素を表す。)

[0027] 上記クエン酸モノアルキルエステル及びクエン酸モノアルケニルエステル並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができる。例えば、アルコールとクエン酸の脱水縮合により得られる。一般式(II)における R^2 の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあったクエン酸モノアルキルエステル及びクエン酸モノアルケニルエステル並びにそれらの塩を得ることができが、 R^2 の炭素原子数が30を超えると水溶性が著*

10* しく悪くなり、 R^2 の炭素原子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。 R^2 の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

[0028] 上記アルキルマロン酸及びアルケニルマロン酸並びにそれらの塩は、好ましくは下記一般式(III)で表される。

[0029]
[化3]



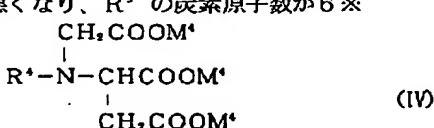
(式中、 R^3 は炭素原子数6～30のアルキル基又はアルケニル基を表し、 M^3 は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン又は水素を表す。)

[0030] 上記アルキルマロン酸及びアルケニルマロン酸並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができます。例えば、 α -オレフィンをマロン酸メチル又はマロン酸エチルに付加せしめてアルキルマロン酸メチル又はアルキルマロン酸エチルを得、次いでこれを加水分解し、中和して得られる。一般式(III)における R^3 の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあったアルキルマロン酸及びアルケニルマロン酸並びにそれらの塩を得ることができるが、 R^3 の炭素原子数が30を超えると水溶性が著しく悪くなり、 R^3 の炭素原子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能

20* が落ちる。 R^3 の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

[0031] 上記N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びN-アルケニル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸並びにそれらの塩は、好ましくは下記一般式(IV)で表される。

[0032]
[化4]



(式中、 R^4 は炭素原子数6～30のアルキル基又はアルケニル基を表し、 M^4 は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン又は水素を表す。)

[0033] 上記N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びN-アルケニル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができます。例えば、アミンをマレイン酸に付加せしめて得られるアルキルアミノコハク酸をカルボキシメチルクロライドでカルボキシメチル化し、中和して得られる。一般式(IV)における R^4 の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあったN-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びN-

30* 未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。 R^4 の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

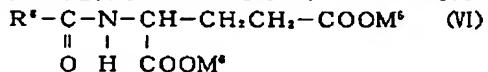
[0034] 上記モノアルキルリン酸エステル及びモノアルケニルリン酸エステル並びにそれらの塩は好ましくは下記一般式(V)で表される。

【0035】



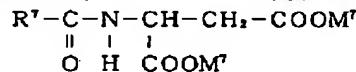
(式中、 R° は炭素原子数6～30のアルキル基又はアルケニル基を表し、 M° は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン又は水素を表す。)

【0036】上記モノアルキルリン酸エステル及びモノアルケニルリン酸エステル並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができる。例えば、五酸化リン、オキシ塩化リン又はボリリン酸などにより、アルコールをリン酸化せしめて得られる。一般式(V)における R° の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあつたモノアルキルリン酸エステル及びモノアルケニルリン酸エステル並びにそれらの塩を得ることができるが、 R°



(式中、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ は炭素原子数6～30のアシル基を表し、 M° は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン、トリエタノールアンモニウムイオン又は水素を表す。)

【0039】上記N-アシル化グルタミン酸並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができるが、市販品としても入手できる。一般式(VI)における $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあつたN-アシル化グルタミン酸並びにそれらの塩を得ることができるが、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数が30を超えると水溶性が著しく悪くなり、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原★



(式中、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ は炭素原子数6～30のアシル基を表し、 M° は同一の又は異なるアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン、トリエタノールアンモニウムイオン又は水素を表す。)

【0042】上記N-アシル化アスパラギン酸並びにそれらの塩は公知の方法によって合成することができるが、市販品としても入手できる。一般式(VII)における $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数を適切に選ぶことにより目的にあつたN-アシル化アスパラギン酸並びにそれらの塩を得ることができるが、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数が30を超えると水溶性が著しく悪くなり、 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

【0043】上記第1の群に属するキレート剤化合物は、従来高吸水性ポリマーの安定化剤として用いられてきた添加剤に比べ安全性が高く、かつ高吸水性ポリマーに対する分解/劣化抑制能が高いものである。なお、上記第1の群に属するキレート剤化合物は各々単独で使用

*の炭素原子数が30を超えると水溶性が著しく悪くなり、 R° の炭素原子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。 R° の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

【0037】上記N-アシル化グルタミン酸並びにそれらの塩は好ましくは下記一般式(VI)で表される。

【0038】

【化6】

(VI)

★子数が6未満であると高吸水性ポリマーの安定化剤としての性能が落ちる。 $\text{R}^{\circ}-\text{CO}-$ の炭素原子数は、更に好ましくは12～22である。

【0040】上記N-アシル化アスパラギン酸並びにそれらの塩は好ましくは下記一般式(VII)で表される。

【0041】

【化7】

(VII)

してもよいし又は2種以上を併用してもよい。

【0044】上記の第2の群に属するβ-ジケトン誘導体は、Cuイオンとキレート形成が可能であり且つ25°Cの生理食塩水中におけるCu塩の生理食塩水への溶解度が0.01重量%以下である化合物である。そして、上記β-ジケトン誘導体は、従来高吸水性ポリマーの安定化剤として用いられてきた添加剤に比べ安全性が高く、かつ高吸水性ポリマーに対する分解/劣化抑制能が高いものである。

【0045】そのような化合物としては、アセチルアセトン、ベンゾイルアセトン、ジベンゾイルメタン、フロイルアセトン、ベンゾイルフロイルメタン、4-ヒドロキシベンゾイルアセトン、4-tert-ブチル-4'-ヒドロキシベンゾイルメタン、4-ヒドロキシベンゾイルメタン-tert-ブチルケトン、4-ヒドロキシベン

50

4' -ヒドロキシ-ジベンゾイルメタン等の化合物が挙げられるが、これらの例示に限定されるものではない。また、これらのうち、就中アセチルアセトン、4-ヒドロキシ-ベンゾイルアセトン、4-ヒドロキシ-ベンゾイルメタン-tert-ブチルケトンが好ましく用いられる。上記第2の群に属するこれらの β -ジケトン誘導体は、各々単独で使用してもよく又は2種以上を組み合わせて使用してもよい。

【0046】上記の第3の群に属するトロボロン誘導体は、Cuイオンとキレート形成が可能であり且つ25°Cの生理食塩水中におけるCu塩の生理食塩水への溶解度が0.01重量%以下である。かかるトロボロン誘導体は、ある種の樹木中に見い出される天然物であり、高濃度で人体や動物等に接触させても重大な影響を及ぼすことなく、安全性の高いものである。そして、高吸水性ポリマーを安定化する（分解／劣化を防止する）ために上記トロボロン誘導体を使用することはこれまで知られておらず、特に上記トロボロン誘導体を含んで成る高吸水性ポリマー組成物を吸収性物品等の衛生用品の吸水性物質として使用することはこれまで知られていなかった。かかるトロボロン誘導体は、従来高吸水性ポリマーの安定化剤として用いられてきた添加剤に比べ安全性が高く、かつ高吸水性ポリマーに対する分解／劣化抑制能が高いものである。

【0047】該トロボロン誘導体としては、トロボロン、 β -ツヤブリシン、 γ -ツヤブリシン、 β -ドラブリン及び6-イソプロピルトロボロン-4-カルボン酸メチル並びにそのナトリウム塩及びカリウム塩等が挙げられるが、これらの例示に限定されるものではない。また、これらのうち、就中 β -ツヤブリシン及び γ -ツヤブリシンが好ましく用いられる。特に β -ツヤブリシンは養・育毛剤、歯磨、香料、外用剤、浴剤、シャンプー及びリンス等の香料として添加／使用されており、生体的に安全な化合物であるので好ましいものである。上記トロボロン誘導体としては、合成品又は半合成品を用いても良く、或いは上記トロボロン誘導体を含む天然産のヒバ油又はヒノキ抽出油等をそのまま用いても良く又はこれらを精製して用いても良い。これらのトロボロン誘導体は、各々単独で使用してもよく又は2種以上を組み合わせて使用してもよい。

【0048】また、上記キレート剤化合物を吸収体に配するには、上記キレート剤化合物を吸収体中に好ましくは均一に配置できれば、その手段や形態は特に制限されないが、例えば吸収体の製造工程で、吸収体を構成する高吸水性ポリマーや紙、パルプ等の親水性繊維材料に上記キレート剤化合物を添加するだけでよい。上記キレート剤化合物の添加は、上記キレート剤化合物をそのまま、又はエタノール、水等の溶媒に溶解又は分散させた溶液として添加することにより行うことができる。中でも、高吸水性ポリマーの製造過程で上記キレート剤化合物

物を添加する方法、上記キレート剤化合物の上記溶液中に上記高吸水性ポリマーを投入し、攪拌して、該高吸水性ポリマーに上記キレート剤化合物を含有させる方法、又は、上記親水性繊維からなる吸収紙やパルプシート等の上に上記高吸水性ポリマーを散布した後、上記キレート剤化合物を散布する方法等により、上記高吸水性ポリマーに上記キレート剤化合物を含有させるのが、上記高吸水性ポリマーの膨潤ゲルの経時的劣化、分解を防止する効果が大きいので好ましい。

10 【0049】本発明の吸収性物品は、液透過性のトップシートと、液不透過性のバックシートと、これら両シート間に配置された上記吸収体とを備えるものであり、具体的には、幼児用、大人用、あるいは失禁者用の使い捨ておむつ（フラットタイプ又はパンツタイプ）、又は婦人用の生理用ナプキン（羽付き又は羽なし）等が挙げられる。上記使い捨ておむつ及び上記生理用ナプキンの構造等は、従来周知の構造と同様に種々の構造を採用することができ、また、上記トップシート及び上記バックシートの材料等も従来用いられているものを特に制限無く用いることができる。

20 【0050】本発明の吸収性物品は、排泄量が多く且つ高吸水性ポリマーの膨潤ゲルの劣化／分解がより顕著である、尿との接触時間の長い幼児用、大人用あるいは失禁者用の使い捨ておむつにおいて、特に優れた効果を發揮する。

【0051】
【実施例】以下、実施例により本発明の吸収性物品を更に具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。実施例及び比較例で使用した試験は、一般に市販されている試薬である。但し、N-アシル化グルタミン酸Na塩は味の素（株）製；アミソフトHS-21、 β -ツヤブリシンは高砂香料工業（株）製、クエン酸モノアルキルアミドNa塩、クエン酸モノアルキルエステルNa塩、アルキルマロン酸、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸及びモノアルキルリン酸エステル、モノオレイルリン酸エステル、N-アシル化アスパラギン酸K塩は、常法により合成したものを用いた。

40 【0052】実施例及び比較例で使用したキレート剤化合物について、そのCu塩の溶解度及びpKCuの値を表1に示す。pKCuは、以下の操作によって求める。即ち、Cuイオン電極法（オリオン pH/イオンアナライザー、Cuイオン電極）を用い、溶液は0.1Mトリエタノールアミン-塩酸（pH 8）緩衝溶液を使用する。まず、CuCl₂·2H₂Oを用いて標準銅イオン緩衝溶液（400、320、240、160、80 ppm（Cu²⁺換算））を調整し、Cuイオン電極により検量線を作成する。次に、サンプル（0.1g秤量）をメスフラスコを用いて緩衝溶液（100ml）に溶解す

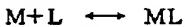
13

る。このサンプル溶液に0.05MのCuCl₂・2H₂O緩衝溶液(pH8)をピュレットから0.6mlずつ滴下し、その時のCuイオン電極の電位を読みとる。滴定は、400ppm(Cu²⁺換算)相当の電位を越えるところまで行い、同時にブランクの測定も行う。電位から遊離Cu²⁺イオン濃度を算出し、その値に滴定による系の液量変化を補正する。サンプルに対して等モルのCuを加えたときに1:1モルの錯体を作るものとして、式1より算出する。

[0053]

10

【数1】



$$\text{キレート安定度定数 } K_{ML} = [ML] / ([M][L])$$

[ML] : 金属キレート剤結合濃度

[M] : 遊離金属イオン濃度

[L] : 遊離キレート剤濃度

$$[M]_t = [ML] + [M]$$

$$[L]_t = [ML] + [L]$$

 $[M]_t = [L]_t$ のとき

20

$$[M] = [L]$$

$$[ML] = [L]_t - [L]$$

$$= [L]_t - [M]$$

$$\therefore K_{ML} = ([L]_t - [M]) / [M]^2$$

$$\therefore pK_{Cu} = \log(K_{ML})$$

$$= \log [([L]_t - [M]) / [M]^2] \quad (1)$$

14

[0054]

【表1】

	アルキル基、アルコール基又はアミド基の炭素原子数	Cu塩の溶解度 (25°C) (重量%)	pKCu (25°C)
β-ツヤブリシン	—	<0.0001	7.9
アセチルアセトン	—	<0.0001	12.0
クエン酸モノアルキルアミド2Na塩	18 16	0.001 0.001	6.3 6.5
クエン酸モノアルキルエステルNa塩	18	0.001	8.6
クエン酸モノオレイルエステル	18	0.001	6.4
アルキルマロン酸	16	0.001	5.1
N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸	18	0.001	4.4
N-アシル化グルタミン酸2Na塩	18	<0.0001	6.7
N-アシル化アスパラギン酸K塩	16	0.001	8.6
モノアルキルリン酸エステル	12	<0.0001	3.2
モノオレイルリン酸エステル	18	<0.0001	3.3
エチレンジアミンテトラ酢酸-4Na	—	>10	18.8
トリポリリン酸Na	—	1	6.8
クエン酸3Na	—	>10	5.2

【0055】〔実施例1〕部分中和ポリアクリル酸塩架橋体を主成分とする高吸水性ポリマー（商品名「ポイズSA-20」、花王株式会社製）100gを双腕型ニーダーに入れ、攪拌しながらキレート剤化合物として、β-ツヤブリシンの0.1重量%のエタノール溶液100gを投入し、十分攪拌混合を行いβ-ツヤブリシンを高吸水性ポリマーに吸収させた後、減圧下に乾燥して顆粒状のβ-ツヤブリシンを含有する高吸水性ポリマーを得た。

(1)を得た。次に、坪量200g/m²になるようにバルブを積層して、300mm(幅)×410mm(長さ)×5mm(厚さ)のバルブシートを得、得られたバルブシートの中央部表面に上記高吸水性ポリマー(1)を150mm(幅)×410mm(長さ)の面積に均一に8g散布し、次に左右両側縁部〔それぞれ75mm(幅)×410(長さ)の面積〕を内側に向けて(上記高吸水性ポリマーを散布した上記中央部上に)折り返し、左右両側縁が互いに接するように重ね、β-ツヤブリシンを含有する高吸水性ポリマーがバルブシートで挟持されてなる吸収体(1)を得た。得られた吸収体

(1)をパックシートとしての1枚のポリエチレンフィルム及びトップシートとしての1枚のポリプロピレン不織布で挟持して本発明の吸収性物品(1)(使い捨ておむつ)を得た。

【0056】〔実施例2〕キレート剤化合物として、β-ツヤブリシンNa塩の0.1重量%のエタノール溶液100gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品(2)を得た。

40 【0057】〔実施例3〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルアミドNa塩(アルキル基の炭素原子数18)の0.1重量%の水溶液100gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品(3)を得た。

【0058】〔実施例4〕高吸水性ポリマーとして、「ダイヤウエット」〔商品名、三菱油化製〕を用い、キレート剤化合物として、アセチルアセトンの1重量%の水溶液10gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品(4)を得た。

50 【0059】〔実施例5〕キレート剤化合物として、ク

エン酸モノアルキルアミドNa塩（アルキル基の炭素原子数16）の1重量%の水溶液10gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（5）を得た。

【0060】〔実施例6〕キレート剤化合物として、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸（アルキル基の炭素原子数18）の2重量%の水溶液25gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（6）を得た。

【0061】〔実施例7〕キレート剤化合物として、モノアルキルリン酸エステル（アルキル基の炭素原子数12）の10重量%の水溶液10gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（7）を得た。

【0062】〔実施例8〕キレート剤化合物として、モノオレイルリン酸エステル（アルケニル基の炭素原子数18）の5重量%の水溶液5gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（8）を得た。

【0063】〔実施例9〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルエステルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.1gを水20gに溶解した水溶液を用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（9）を得た。

【0064】〔実施例10〕キレート剤化合物として、クエン酸モノオレイルエステルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.5gを水50gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（10）を得た。

【0065】〔実施例11〕キレート剤化合物として、アルキルマロン酸（アルキル基の炭素原子数16）1gを水10gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（11）を得た。

【0066】〔実施例12〕キレート剤化合物として、N-アシル化グルタミン酸2Na塩（アルキル基の炭素原子数18）の20重量%の水溶液10g溶液を用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（12）を得た。

【0067】〔実施例13〕キレート剤化合物として、N-アシル化アスパラギン酸K塩（アルキル基の炭素原子数16）の10重量%の水溶液5gを用いた以外は、実施例1と同様にして、本発明の吸収性物品（13）を得た。

【0068】〔実施例14〕坪量200g/m²になるようにパルプを積層して、300mm（幅）×410mm（長さ）×5mm（厚さ）のパルプシートを得、得られたパルプシートの中央部表面に高吸水性ポリマー（商品名「ポイズSA-20」、花王株式会社製）を150mm（幅）×410mm（長さ）の面積に均一に8g散布して高吸水性ポリマー層を形成し、該高吸水性ポリマー層上面にキレート剤化合物としてβ-ツヤブリシンの0.1重量%のエタノール溶液8gをスプレーで散布

し、次いで、実施例1と同様に左右両側縁部を内側に折り返してβ-ツヤブリシンを含有する吸収体（14）を得た。得られた吸収体（14）を吸収体（1）に代えて用いた以外は実施例1と同様にして本発明の吸収性物品（14）を得た。

【0069】〔実施例15〕キレート剤化合物として、β-ツヤブリシンNa塩の0.1重量%のエタノール溶液8gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（15）を得た。

【0070】〔実施例16〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルアミドNa塩（アルキル基の炭素原子数18）の0.1重量%の水溶液8gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（16）を得た。

【0071】〔実施例17〕高吸水性ポリマーとして、「ダイヤウエット」〔商品名、三菱油化製〕を用い、キレート剤化合物として、アセチルアセトンの1重量%の水溶液0.8gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（17）を得た。

【0072】〔実施例18〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルアミドNa塩（アルキル基の炭素原子数16）の1重量%の水溶液0.8gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（18）を得た。

【0073】〔実施例19〕キレート剤化合物として、N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸（アルキル基の炭素原子数18）の2重量%の水溶液2gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（19）を得た。

【0074】〔実施例20〕キレート剤化合物として、モノアルキルリン酸エ斯特ル（アルキル基の炭素原子数12）の10重量%の水溶液0.8gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（20）を得た。

【0075】〔実施例21〕キレート剤化合物として、モノオレイルリン酸エ斯特ル（アルケニル基の炭素原子数18）の5重量%の水溶液0.4gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（21）を得た。

【0076】〔実施例22〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルエ斯特ルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.008gを水1gに溶解した水溶液を用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（22）を得た。

【0077】〔実施例23〕キレート剤化合物として、クエン酸モノオレイルエ斯特ルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.04gを水1gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（23）を得た。

【0078】〔実施例24〕キレート剤化合物として、

アルキルマロン酸（アルキル基の炭素原子数16）0.8 gを水1 gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（24）を得た。

【0079】〔実施例25〕キレート剤化合物として、N-アシル化グルタミン酸2Na塩（アルキル基の炭素原子数18）の20重量%の水溶液0.8 gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（25）を得た。

【0080】〔実施例26〕キレート剤化合物として、N-アシル化アスパラギン酸K塩（アルキル基の炭素原子数16）の10重量%の水溶液0.4 gを用いた以外は、実施例14と同様にして、本発明の吸収性物品（26）を得た。

【0081】〔実施例27〕坪量200 g/m²になるようにバルブを積層して、300 mm（幅）×410 mm（長さ）×5 mm（厚さ）のバルブシートを得、得られたバルブシートの中央部表面に高吸水性ポリマー（商品名「ポイズSA-20」、花王株式会社製）を150 mm（幅）×410 mm（長さ）の面積に均一に8 g散布し、次に左右両側縁部（それぞれ75 mm（幅）×410 mm（長さ）の面積）を内側に向けて（上記高吸水性ポリマーを散布した上記中央部上に）折り返し、左右両側縁が互いに接するよう重ねた。次に重ね合わせたバルブシート上面にキレート剤化合物β-ツヤブリシンの0.1重量%のエタノール溶液を8 gスプレーで散布し、乾燥した後、β-ツヤブリシンを含有する吸収体（27）を得た。得られた吸収体（27）を吸収体（1）に代えて用いた以外は実施例1と同様にして本発明の吸収性物品（27）を得た。

【0082】〔実施例28〕キレート剤化合物として、β-ツヤブリシンNa塩の0.1重量%のエタノール溶液8 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（28）を得た。

【0083】〔実施例29〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルアミドNa塩（アルキル基の炭素原子数18）の0.1重量%の水溶液8 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（29）を得た。

【0084】〔実施例30〕高吸水性ポリマーとして、「ダイヤウエット」〔商品名、三菱油化製〕を用い、キレート剤化合物として、アセチルアセトンの1重量%の水溶液0.8 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（30）を得た。

【0085】〔実施例31〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルアミドNa塩（アルキル基の炭素原子数16）の1重量%の水溶液0.8 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（31）を得た。

【0086】〔実施例32〕キレート剤化合物として、

N-アルキル-N'-カルボキシメチルアスパラギン酸（アルキル基の炭素原子数18）の2重量%の水溶液2 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（32）を得た。

【0087】〔実施例33〕キレート剤化合物として、モノアルキルリン酸エステル（アルキル基の炭素原子数12）の10重量%の水溶液0.8 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（33）を得た。

10 〔0088〕〔実施例34〕キレート剤化合物として、モノオレイルリン酸エステル（アルケニル基の炭素原子数18）の5重量%の水溶液0.4 gを用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（34）を得た。

〔0089〕〔実施例35〕キレート剤化合物として、クエン酸モノアルキルエステルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.008 gを水1 gに溶解した水溶液を用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（35）を得た。

20 〔0090〕〔実施例36〕キレート剤化合物として、クエン酸モノオレイルエステルNa塩（アルキル基の炭素原子数18）0.04 gを水1 gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（36）を得た。

〔0091〕〔実施例37〕キレート剤化合物として、アルキルマロン酸（アルキル基の炭素原子数16）0.08 gを水1 gに分散させた分散液を用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（37）を得た。

30 〔0092〕〔実施例38〕キレート剤化合物として、N-アシル化グルタミン酸2Na塩（アルキル基の炭素原子数18）の20重量%の水溶液0.8 g溶液を用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（38）を得た。

〔0093〕〔実施例39〕キレート剤化合物として、N-アシル化アスパラギン酸K塩（アルキル基の炭素原子数16）の10重量%の水溶液0.4 g溶液を用いた以外は、実施例27と同様にして、本発明の吸収性物品（39）を得た。

40 〔0094〕〔比較例1〕坪量200 g/m²になるようにバルブを積層して、300 mm（幅）×410 mm（長さ）×5 mm（厚さ）のバルブシートを得、得られたバルブシートの中央部表面に高吸水性ポリマー（商品名「ポイズSA-20」、花王株式会社製）を150 mm（幅）×410 mm（長さ）の面積に均一に8 g散布し、次に左右両側縁部（それぞれ75 mm（幅）×410 mm（長さ）の面積）を内側に向けて（上記高吸水性ポリマーを散布した上記中央部上に）折り返し、左右両側縁が互いに接するよう重ね、比較吸収体（1）を得た。得られた比較吸収体（1）を吸収体（1）に代えて

21

用いた以外は実施例1と同様にして比較品(1)を得た。

【0095】〔比較例2〕高吸水性ポリマーとして、「ダイヤウエット」〔商品名、三菱油化製〕を用いた以外は、比較例1と同様にして、比較品(2)を得た。

【0096】〔比較例3〕部分中和ポリアクリル酸塩架橋体を主成分とする高吸水性ポリマー(商品名「ポイズSA-20」、花王株式会社製)100gを双腕型ニーダーに入れ、攪拌しながらキレート剤化合物としてクエン酸3Na塩の1.0重量%の水溶液100gを投入し、十分攪拌混合を行い高吸水性ポリマーに吸収させた後、減圧下に乾燥して顆粒状のクエン酸3Na塩を含有する高吸水性ポリマー(40)を得た。次に、坪量200g/m²になるようにバルブを積層して、300mm(幅)×410mm(長さ)×5mm(厚さ)のバルブシートを得、得られたバルブシートの中央部表面に上記高吸水性ポリマー(40)を150mm(幅)×410mm(長さ)の面積に均一に8g散布し、次に左右両側縁部(それぞれ75mm(幅)×410mm(長さ)の面積)を内側に向けて(上記高吸水性ポリマーを散布した上記中央部上に)折り返し、左右両側縁が互いに接するように重ね比較吸収体(3)を得た。得られた比較吸収体(3)を吸収体(1)に代えて用いた以外は実施例1と同様にして比較品(3)を得た。

【0097】〔比較例4〕キレート剤化合物として、トリポリリン酸Na塩0.1gを水10gに溶解した水溶液を用いた以外は、比較例3と同様にして、比較品(4)を得た。

【0098】〔比較例5〕キレート剤化合物として、エチレンジアミンテトラ酢酸-4Na塩0.1gを水10gに溶解した水溶液を用いた以外は、比較例3と同様にして、比較品(5)を得た。

【0099】〔比較例6〕部分中和ポリアクリル酸塩架橋体を主成分とする高吸水性ポリマー(商品名「ダイヤウエット」商品名、三菱油化製)100gを双腕型ニーダーに入れ、攪拌しながらキレート剤化合物としてクエン酸3Na塩1.0重量%の水溶液100gを投入し、十分攪拌混合を行い高吸水性ポリマーに吸収させた後、減圧下に乾燥して顆粒状のクエン酸3Naを含有する高吸水性ポリマー(43)を得た。次に、坪量200g/m²になるようにバルブを積層して、300mm(幅)×410mm(長さ)×5mm(厚さ)のバルブシートを得、得られたバルブシートの中央部表面に上記高吸水性ポリマー(43)を150mm(幅)×410mm(長さ)の面積に均一に8g散布し、次に左右両側縁部(それぞれ75mm(幅)×410mm(長さ)の面積)を内側に向けて(上記高吸水性ポリマーを散布した上記中央部上に)折り返し、左右両側縁が互いに接するように重ね比較吸収体(6)を得た。得られた比較吸収体(6)を吸収体(1)に代えて用いた以外は実施例1と

50

22

同様にして比較品(6)を得た。

【0100】〔比較例7〕キレート剤化合物として、トリポリリン酸Na塩0.1gを水10gに溶解した水溶液を用いた以外は、比較例6と同様にして、比較品(7)を得た。

【0101】〔比較例8〕キレート剤化合物として、エチレンジアミンテトラ酢酸-4Na塩0.1gを水10gに溶解した水溶液を用いた以外は、比較例6と同様にして、比較品(8)を得た。

【0102】上記実施例1～39及び比較例1～8で得られた各吸収性物品について、下記評価基準に従って、それぞれ評価を行った。その結果を〔表2〕(実施例1～20)、〔表3〕(実施例21～39)及び〔表4〕(比較例1～8)に示す。

【0103】〔液戻り量〕0.05重量%でL-アスコルビン酸ナトリウムを含有する生理食塩水を吸収性物品に150g吸収させ、該吸収性物品をポリエチレンパックにより密封して40℃で6時間保存した後、2分間、35g/cm²の荷重で加圧し、内部からトップシート表面に戻ってくる生理食塩水の量を測定した。

【0104】〔膨潤ゲルの安定性〕0.05重量%でL-アスコルビン酸ナトリウムを含有する生理食塩水を吸収性物品に150g吸収させ、該吸収性物品をポリエチレンパックにより密封して40℃で6時間保存した後、高吸水性ポリマーの膨潤ゲルの様子を肉眼にて観察し、その状態(安定性)を下記の如く4段階に評価した。

◎：膨潤ゲルは、流動性も曳糸性もなく、また形状も変化していない。

○：膨潤ゲルは、若干の流動性と曳糸性とを有するが、形状は変化していない。

△：溶解するまでには至っていないが、膨潤ゲルは、流動性と曳糸性とを有し、形状も変化して不明瞭化している。

×：一部溶解しており、半数以上の膨潤ゲルは形状が変化しており、当初の形状を残していない。

【0105】

〔表2〕

40

	吸收性物品	液戻り量 (g)	膨潤ゲルの 安 定 性
実 施 例	1 本発明品(1)	0.1	◎
	2 本発明品(2)	0.1	◎
	3 本発明品(3)	0.1	◎
	4 本発明品(4)	0.1	○
	5 本発明品(5)	0.1	◎
	6 本発明品(6)	0.1	◎
	7 本発明品(7)	0.1	◎
	8 本発明品(8)	0.1	◎
	9 本発明品(9)	0.1	◎
	10 本発明品(10)	0.1	◎
	11 本発明品(11)	0.1	○
	12 本発明品(12)	0.1	◎
	13 本発明品(13)	0.1	○
	14 本発明品(14)	0.1	◎
	15 本発明品(15)	0.1	◎
	16 本発明品(16)	0.1	◎
	17 本発明品(17)	0.1	○
	18 本発明品(18)	0.1	◎
	19 本発明品(19)	0.1	◎
	20 本発明品(20)	0.1	◎

[0106]

【表3】

	吸收性物品	液戻り量 (g)	膨潤ゲルの 安 定 性
実 施 例	21 本発明品(21)	0.1	◎
	22 本発明品(22)	0.1	◎
	23 本発明品(23)	0.1	◎
	24 本発明品(24)	0.1	○
	25 本発明品(25)	0.1	◎
	26 本発明品(26)	0.1	○
	27 本発明品(27)	0.1	◎
	28 本発明品(28)	0.1	◎
	29 本発明品(29)	0.1	◎
	30 本発明品(30)	0.1	○
	31 本発明品(31)	0.1	◎
	32 本発明品(32)	0.1	◎
	33 本発明品(33)	0.1	◎
	34 本発明品(34)	0.1	◎
	35 本発明品(35)	0.1	◎
	36 本発明品(36)	0.1	◎
	37 本発明品(37)	0.1	○
	38 本発明品(38)	0.1	◎
	39 本発明品(39)	0.1	○

[0107]

【表4】

	吸收性物品	液戻り量 (g)	膨潤ゲルの 安 定 性
比 較 例	1 比較品(1)	0.8	△
	2 比較品(2)	2.5	×
	3 比較品(3)	0.8	△
	4 比較品(4)	0.8	△
	5 比較品(5)	0.8	△
	6 比較品(6)	2.5	×
	7 比較品(7)	2.5	×
	8 比較品(8)	2.5	×

[0108]

40 【発明の効果】本発明の吸收性物品は、高吸水性ポリマーを含有する吸収体の経時的な体液保持性の低下が抑制され、吸収特性に優れたものである。更に詳細には、本発明の吸收性物品は、高吸水性ポリマーを含有する吸収体の体液保持性が経時に低下しないので、液戻りも少なく、且つ液漏れを起こすことなく、幼児用、大人用あるいは失禁者用の使い捨ておむつ、又は婦人用の生理用ナプキン等として、特に使い捨ておむつとして有効である。また、本発明の吸收性物品は、吸収体中に配されている前記キレート剤化合物の作用で、高吸水性ポリマーの膨潤ゲルの劣化分解が体液吸収後も抑えられているた
50

め、吸収体中の高吸水性ポリマーの含有割合を増大させ * パクトで携帯性がよく、装着性に優れかつ吸収特性にも
ことができる。従って、本発明の吸収性物品は、コン* 優れたものとすることができます。

フロントページの続き

(51) Int.Cl.*	識別記号	府内整理番号	F I	技術表示箇所
C 08 K 5/00	K A J			
C 08 L 101/14	L T B			

(72)発明者 今野 剛
栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会
社研究所内